PCT

ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 6: WO 99/02574 (11) Numéro de publication internationale: C08F 222/10, 220/28, 220/30, G02B 1/04 A1 (43) Date de publication internationale: 21 janvier 1999 (21.01.99) (81) Etats désignés: AU, CA, JP, US, brevet européen (AT, BE, (21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR98/01421 CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, (22) Date de dépôt international: 3 juillet 1998 (03.07.98) NL, PT, SE). (30) Données relatives à la priorité: Publiée 97/08614 7 juillet 1997 (07.07.97) Avec rapport de recherche internationale. FR 97/09733 30 juillet 1997 (30.07.97) FR (71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): ESSILOR IN-TERNATIONAL COMPAGNIE GENERALE D'OPTIQUE [FR/FR]; 147, rue de Paris, F-94227 Charenton Cedex (FR). (72) Inventeurs; et (75) Inventeurs/Déposants (US seulement): WIDAWSKI, Gilles [FR/FR]; 8, rue Pelée, F-75011 Paris (FR). CANO, Jean-Paul [FR/FR]; 17, rue Aristide Briand, F-94430 Chennevières-sur-Marne (FR). MAGNE, Jean-François [FR/NL]; Spaak Nes 16, NL-1862 AV Bergen (NL). (74) Mandataire: BUREAU D.A. CASALONGA-JOSSE; 8, avenue Percier, F-75008 Paris (FR).

(54) Title: POLYMERISABLE MONOMER COMPOSITIONS, TRANSPARENT POLYMER SUBSTRATES, AND RESULTING OPTICAL AND OPHTHALMOLOGIC ARTICLES

(54) Titre: COMPOSITIONS DE MONOMERES POLYMERISABLES, SUBSTRATS POLYMERES TRANSPARENTS, ET ARTICLES D'OPTIQUE ET OPHTALMIQUES OBTENUS

$$CH_{2} = C - C - C - CCH_{2}CH \xrightarrow{R} CH_{2} - C - CH_{2}CH \xrightarrow{R} CH_{2}CH \xrightarrow{R} CH_{2}CH \xrightarrow{R} CH_{2}CH_$$

(57) Abstract

The invention concerns polymerisable monomer compositions, transparent polymer substrates, and resulting optical and ophthalmologic articles, comprising 30 to 100 % of monomers of formula: (I) in which: R^1 , R^2 , R^3 and R^3 represent, independently of one another, a hydrogen atom or a methyl radical, R_a and R_b , identical or different, represent each a C_1 – C_{10} alkyl group, provided that R_a and R_b do not simultaneously represent a methyl group and m and n are whole numbers satisfying the relationship $2 \le m + n \le 20$; 0 to 70 % of at least another polymerisable monomer (II) comprising one or several (meth)acrylate functions, different from monomer (I), such that a transparent substrate resulting from polymerisation of the composition has a glass transition temperature satisfying the relationship 70 °C $\le Tg \le 110$ °C; and at least a polymerisation priming system. The invention is applicable to the manufacture of optical and ophthalmologic articles.

(57) Abrégé

Les compositions selon l'invention comprennent 30 à 100 % d'un ou plusieurs monomères de formule (I), dans laquelle R^1 , R^2 , R^2 et R^{**} représentent, indépendamment les uns des autres, un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R_a et R_b , identiques ou différents, représentent chacun un groupe alkyle ayant 1 à 10 atomes de carbone, à la condition que R_a et R_b ne représentent pas simultanément un groupe méthyle et m et n sont des entiers satisfaisant à la relation $2 \le m + n \le 20$; 0 à 70 % d'au moins un autre monomère polymérisable (II) comportant une ou plusieurs fonctions (méth)acrylate, différent du monomère (I), tel qu'un substrat transparent résultant de la polymérisation de la composition ait une température de transition vitreuse satisfaisant à la relation 70 °C $\le Tg \le 110$ °C; et au moins un système d'amorçage de la polymérisation. Application à la fabrication d'articles d'optique et ophtalmiques.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AL	Albanie	ES	Espagne	LS	Lesotho	SI	Slovénie
AM	Arménie	FI	Finlande	LT	Lituanie	SK	Slovaquie
AT	Autriche	FR	Prance	LU	Luxembourg	SN	Sénégal
AU	Australie	GA	Gabon	LV	Lettonie	SZ	Swaziland
AZ	Azerbaldjan	GB	Royaume-Uni	MC	Monaco	TD	Tchad
BA	Bosnie-Herzégovine	GE	Géorgie	MD	République de Moldova	TG	Togo
BB	Barbade	GH	Ghana	MG	Madagascar	TJ	Tadjikistan
BE	Belgique	GN	Guinée	MK	Ex-République yougoslave	TM	Turkménistan
BF	Burkina Faso	GR	Grèce		de Macédoine	TR	Turquie
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	ML	Mali	TT	Trinité-et-Tobago
BJ	Bénin	IE	Irlande	MN	Mongolie	ÜA	Ukraine
BR	Brésil	IL	Israël	MR	Mauritanie	UG	Ouganda
BY	Bélarus	IS	Islande	MW	Malawi	US	Etats-Unis d'Amériqu
CA	Canada	ľT	Italie	MX	Mexique	UZ	Ouzhékistan
CF	République centrafricaine	JP	Japon	NE	Niger	VN	Viet Nam
CG	Congo	KE	Kenya	NL	Pays-Bas	YU	Yougoslavie
СН	Suisse	KG	Kirghizistan	NO	Norvège	zw	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	République populaire	NZ	Nouvelle-Zélande	2.11	Zimoaowe
CM	Cameroun		démocratique de Corée	PL	Pologne		
CN	Chine	KR	République de Corée	PT	Portugal		
CU	Cuba	KZ	Kazakstan	RO	Roumanie		
CZ	République tchèque	LC	Sainte-Lucie	RU	Fédération de Russie		
DE	Allemagne	Ц	Liechtenstein	SD	Soudan		
DK	Danemark	LK	Sri Lanka	SE	Suède		
EE	Estonie	LR	Libéria	SG	Singapour		

WO 99/02574 PCT/FR98/01421

COMPOSITIONS DE MONOMÈRES POLYMÉRISABLES, SUBSTRATS POLYMÈRES TRANSPARENTS, ET ARTICLES D'OPTIQUE ET OPHTALMIQUES OBTENUS

La présente invention concerne d'une manière générale des compositions de monomères polymérisables qui, après polymérisation, fournissent des substrats polymérisés transparents convenant particulièrement à la fabrication d'articles d'optique et ophtalmiques tels que des lentilles ou des verres de lunettes.

5

Plus particulièrement, la présente invention concerne de telles compositions de monomères polymérisables qui, après polymérisation, conduisent à des substrats transparents à indice de réfraction de valeur généralement inférieure à 1,54, de préférence inférieure à 1,52 et préférentiellement proche de 1,5, et de faible masse volumique.

10

La présente invention concerne également les substrats obtenus par polymérisation des compositions de monomères polymérisables selon l'invention ainsi que les articles d'optique et ophtalmiques obtenus à partir de ces substrats.

15

Les articles d'optique et ophtalmiques doivent posséder l'ensemble de caractéristiques suivantes :

• une transparence élevée (transmission généralement supérieure à 85 % et de préférence supérieure ou égale à 90 %), avec une absence ou éventuellement une très faible diffusion de la lumière ;

20

- un nombre d'Abbe, élevé supérieur ou égal à 30, et de préférence supérieur ou égal à 35, afin d'éviter des aberrations chromatiques;
- un faible indice de jaune et une absence de jaunissement au cours du temps ;

25

• une bonne résistance aux chocs et à l'abrasion ;

WO 99/02574

5

10

15

20

25

30

35

2

• une bonne aptitude aux traitements divers (dépôt de revêtement dur, anti-reflet, primaire anti-chocs ...), et en particulier une bonne aptitude à la coloration

PCT/FR98/01421

• une bonne aptitude aux traitements de surfaçage et de débordage, sans que la géométrie globale du verre soit déformée au cours de ces opérations.

En outre, les compositions polymérisables pour la fabrication d'articles optiques et ophtalmiques doivent être également faciles à mettre en œuvre sur le plan industriel.

Il est également souhaitable que les compositions puissent être aisément et rapidement polymérisées, en particulier qu'elles puissent être polymérisées par des techniques de photopolymérisation ou des techniques mixtes de photopolymérisation et de polymérisation thermique permettant de réduire les temps de cycle de fabrication des articles.

Il est aussi souhaitable que les compositions polymérisables puissent être mises en œuvre dans des procédés de surmoulage.

Enfin, il est encore souhaitable que les compositions polymérisables et les substrats polymérisés obtenus soient aptes à une photochromatisation afin d'obtenir des articles d'optiques et ophtalmiques doués de propriétés photochromiques.

La présente invention a donc pour objet de fournir une composition de monomères polymérisables qui, après polymérisation, conduit à des substrats transparents répondant aux exigences cidessus.

La présente invention a également pour objet les substrats transparents, en particulier des substrats ayant des propriétés photochromiques, obtenus par polymérisation par voie thermique, photochimique ou par une combinaison de ces deux voies, des compositions selon l'invention.

Enfin, la présente invention a également pour objet des articles d'optique et ophtalmiques, en particulier des substrats ayant des propriétés photochromiques, tels que des lentilles et des verres de lunettes obtenus à partir des substrats ci-dessus.

Selon l'invention, la composition de monomères

polymérisables comprend, par rapport au poids total des monomères polymérisables présents dans la composition :

• 30 à 100 % d'un ou plusieurs monomères (I) de formule :

5

$$CH_{2} \stackrel{R^{1}}{=} \stackrel{C}{\leftarrow} \stackrel{R^{*}}{\leftarrow} \stackrel{R^{*}}{\leftarrow} \stackrel{R^{*}}{\rightarrow} \stackrel{R^{2}}{\rightarrow} \stackrel{R^{*}}{\leftarrow} \stackrel$$

10

dans laquelle R^1 , R^2 , R' et R'' représentent, indépendamment les uns des autres, un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R_a et R_b , identiques ou différents, représentent chacun un groupe alkyle ayant 1 à 10 atomes de carbone à la condition que R_a et R_b ne représentent pas simultanément un groupe méthyle et m et n sont des entiers satisfaisant à la relation $2 \le m + n \le 20$;

15

• 0 à 70 % d'au moins un autre monomère (II) polymérisable par voie radicalaire, différent du monomère (I), tel qu'un substrat transparent résultant de la polymérisation de la composition ait une température de transition vitreuse satisfaisant à la relation $70^{\circ}\text{C} \leq \text{Tg} \leq 110^{\circ}\text{C}$; et

20

• au moins un système d'amorçage de la polymérisation.

Le premier constituant important des compositions polymérisables selon l'invention est le (ou les) monomère(s) (I) répondant à la formule ci-dessus.

25

De préférence, dans la formule des monomères (I) ci-dessus, R^1 et R^2 représentent un groupe méthyle, et R_a et R_b représentent un groupe alkyle ayant 2 à 10 atomes de carbone. De préférence, R_a et R_b représentent un radical éthyle, propyle ou butyle. De préférence encore, R_a et R_b sont différents l'un de l'autre et en particulier, R_a et R_b représentent respectivement un groupe éthyle et un groupe butyle (n-butyle de préférence).

30

De préférence, m et n sont des entiers tels que $2 \le m + n \le 10$, mieux $2 \le m + n \le 5$.

35

Parmi les monomères (I) particulièrement recommandés dans les compositions selon l'invention, on peut citer les 2,2-dialkyl(C_2 -

10

15

20

25

30

35

 C_{10})-1,3-propanediol 2x-propoxylé di(méth)acrylate et les 2,2-dialkyl(C_2 - C_{10})-1,3-propanediol 2x-éthoxylé di(méth)acrylate.

Comme indiqué précédemment, les monomères (I) particulièrement recommandés sont les diméthacrylates et tout particulièrement le composé 2-éthyl-2-n-butyl-1,3-propanediol 2x-propoxylé diméthacrylate (EBP 2PO DMA).

Des monomères (méth)acryliques (I) répondant à la formule ci-dessus, ainsi que leur procédé de préparation sont décrits dans le document WO-95/11219. Les monomères (I) des compositions de la présente invention peuvent être préparés par le procédé décrit dans le document cité.

Brièvement, ces monomère (méth)acryliques (I) sont préparés par au moins deux étapes d'alcoxylation et d'acrylation. Initialement, le 2,2(dialkyl)-1,3-propanediol est alcoxylé par réaction avec l'oxyde d'alkylène correspondant. Le produit résultant de l'alcoxylation est finalement estérifié avec l'acide acrylique et/ou méthacrylique pour obtenir le monomère (méth)acrylique voulu. On peut également, à la place de l'esterification directe par les acides (méth)acryliques utiliser une réaction de transesterification en utilisant les (méth)acrylates correspondant. Pour plus de détails quant au procédé de préparation des monomères (méth)acryliques (I), on pourra se reporter au document WO-95/11219.

Le ou les monomères (I) représentent 30 à 100 % en poids des monomères polymérisables présents dans les compositions, de préférence 30 à 70 % en poids, mieux de 40 à 70 % en poids.

Le second constituant important des compositions polymérisables selon l'invention, qui peut être éventuellement présent dans ces compositions, est un monomère ou un mélange de monomères (II), différents des monomères (I), polymérisable par voie radicalaire. Ces monomères polymérisables (II) doivent être tels que les substrats transparents résultant de la polymérisation des compositions polymérisables aient une température de transition vitreuse satisfaisant à la relation 70° c $\leq Tg \leq 110^{\circ}$ C, de préférence 80° C $\leq Tg \leq 100^{\circ}$ C.

Les monomères polymérisables (II) comportent en général une ou plusieurs fonctions (méth)acrylate et/ou un ou plusieurs

10

15

20

25

30

35

groupes allyliques.

De préférence, ces monomères (II) comportent une, deux ou trois fonctions (méth)acrylate, mieux une ou deux fonctions (méth)acrylate ou un ou deux groupes allyliques ou encore un groupe allylique et une fonction (méth)acrylate. De préférence encore, les monomères polymérisables (II) comportent des fonctions méthacrylate, mieux deux fonctions méthacrylate, deux groupes allyliques ou un groupe allylique et une fonction (méth)acrylate.

Une première classe préférée des monomères polymérisables (II) comprend les monomères répondant à la formule :

$$R^3$$
-O(R^5 O)- $_p$ R^4 (IIa)

dans laquelle R³ est un radical acryloyle ou méthacryloyle, R⁴ est un atome d'hydrogène, un radical acryloyle, un radical méthacryloyle ou un groupe hydrocarboné ayant 1 à 40 atomes de carbone, R⁵ est un groupe alkylène ayant 1 à 5 atomes de carbone et p est un entier de 2 à 50.

De préférence, R³ et R⁴ représentent des groupes méthacryloyles et R⁵ est un groupe éthylène, propylène ou butylène, mieux un groupe éthylène ou propylène.

Parmi les monomères de formule (IIa), on peut citer les polyméthylène glycol mono et di(méth)acrylates, les polyéthylène glycol mono et di(méth)acrylates, les polypropylène glycol mono et di(méth)acrylates, les alcoxypolyméthylène glycol mono di(méth)acrylates, les alcoxypolyéthylène glycol mono di(méth)acrylates et les polyéthylène glycol polypropylène glycol mono et di(méth)acrylates. Ces monomères sont décrits entre autres dans le document US-A-5,583,191.

Une deuxième classe de monomères (II) convenant pour les compositions de la présente invention comprend les monomères répondant à la formule :

$$R^6$$
-Y- R^7 (IIb)

où R⁶ et R⁷ représentent un atome d'hydrogène, un groupe acryloyle ou un groupe méthacryloyle, l'un au moins de R⁶ ou R⁷ étant un groupe (méth)acryloyle, et Y est un radical alkylène ayant au moins 10 atomes de carbone. De préférence, R⁶ et R⁷ sont des groupes

méthacryloyle et Y est un groupe alkylène ayant 2 à 50 atomes de carbone.

Une troisième classe de monomères (II) convenant pour les compositions selon l'invention comprend les monomères répondant à la formule :

10

5

dans laquelle R^8 et R^9 représentent un atome d'hydrogène, un groupe acryloyle ou un groupe méthacryloyle, à la condition que l'un au moins de R^8 ou R^9 soit un groupe (méth)acryloyle, R_d et R_e représentent H ou CH_3 , R^{10} et R^{11} représentent un groupe alkylène en C_1 - C_5 , et q et r sont tels que la valeur moyenne $q + r \ge 2$.

15

De préférence, R^8 et R^9 sont des groupes méthacryloyle, R_d et R_e sont des groupes méthyle, R^{10} et R^{11} sont des groupes éthylène ou propylène et $4 \le \overline{q+r} \le 50$.

20

Une quatrième classe de monomères (II) utile dans la présente invention comprend les monomères allyliques, de préférence les monomères difonctionnels tels que les di(allylcarbonate) de poly (alkylène) glycol, et les monomères comportant une fonction (méth)acrylate et un groupe allylique, en particulier une fonction méthacrylate et un groupe allylique.

25

Parmi les di(allylcarbonate) de poly(alkylène) glycol convenant pour la présente invention, on peut citer le di(2-chloroallylcarbonate) d'éthylène glycol, le diallylcarbonate de diéthylène glycol, le diallylcarbonate de triethylène glycol, le di(2-éthylallylcarbonate) de propylène glycol, le diallylcarbonate de dipropylène glycol, le di(2-éthylallylcarbonate) de triméthylène glycol et le diallylcarbonate de pentaméthylène glycol.

30

Le diallylcarbonate préféré est le diallylcarbonate de diéthylène glycol vendu sous la dénomination commerciale CR-39 Allyl Diglycol Carbonate par la société PPG INDUSTRIES INC.

Le monomère préféré comportant un groupe allylique et une

10

15

20

25

30

35

fonction méthacrylique est le méthacrylate d'allyle.

Parmi les monomères (II) particulièrement recommandés, on peut citer le tripropylèneglycol di(méth)acrylate, les polyéthylène glycol diméthacrylate (par exemple le polyéthylèneglycol 600-diméthacrylate), les polypropylène glycol diméthacrylate (par exemple le polypropylèneglycol 400-diméthacrylate), les bisphénol A alcoxylé diméthacrylate, en particulier les bisphénol A éthoxylé et propoxylé diméthacrylate (par exemple le bisphénol-A 5-éthoxylé diméthacrylate, le bisphénol-A 4,8-éthoxylé diméthacrylate et le bisphénol-A 30 éthoxylé diméthacrylate).

Parmi les monomères (II) monofonctionnels, on peut également citer les oligomères mono(méth)acrylate aromatiques, et parmi les monomères trifonctionnels, le tri(2-hydroxyéthyl)isocyanurate triacrylate, le triméthylol propane acrylate éthoxylé et le triméthylol propane acrylate propoxylé.

Une condition importante des compositions polymérisables selon l'invention est qu'elles conduisent à des substrats polymères transparents ayant une température de transition vitreuse telle que $70^{\circ}\text{C} \leq \text{Tg} \leq 110^{\circ}\text{C}$, de préférence, $80^{\circ}\text{C} \leq \text{Tg} \leq 100^{\circ}\text{C}$.

Lorsqu'il est présent, le monomère ou les monomères (II) doivent être tels que la composition polymérisable finale conduise à des substrats ayant une température de transition vitreuse satisfaisant à la relation ci-dessus. Le ou les monomères (II) lorsqu'ils sont présents dans la composition selon l'invention, représentent en général de 20 à 60 % en poids des monomères polymérisables de la composition.

De préférence, lorsque la valeur moyenne de m+n pour les monomères de formule (I) présents dans la composition selon l'invention est inférieure à environ 4 à 5, la proportion de monomères (II) est généralement comprise entre 35 et 60 % en poids par rapport au poids total des monomères polymérisables présents dans la composition et on utilisera des monomères (II) ayant des chaînes relativement plus longues, cependant que lorsque la valeur moyenne de m+n des monomères (I) est supérieure à environ 4 ou 5, le ou les monomères (II) représentent de préférence de 20 à 50 % en poids des

10

15

20

25

30

35

monomères polymérisables présents dans la composition et on utilisera des monomères ayant des longueurs de chaîne relativement plus courtes.

Pour des monomères de formule (I) dont la valeur moyenne est de l'ordre de 4 à 5, on utilise de 0 à 50 % en poids de monomères (II).

En outre, lorsque l'on souhaite obtenir une composition polymérisable pour la fabrication d'articles d'optique ou ophtalmiques ayant des propriétés photochromiques, il est souhaitable que la composition comprenne un ou plusieurs monomères (II) choisis parmi le groupe (A) de monomères à longue chaîne, ce groupe étant constitué des monomères suivants :

- les monomères de formule (IIa), dans laquelle p peut prendre les valeurs de 10 à 50 ;
- les monomères de formule (IIb) dans laquelle Y est un groupe alkylène de 10 à 50 atomes de carbone ; et
 - les monomères de formule (IIc) pour lesquels $q + r \ge 15$.

Ce ou ces monomères du groupe (A) représentent de préférence 5 à 15 % en poids des monomères copolymérisables de la composition.

Il est préférable que ces monomères à longues chaînes ne soient pas présents à une concentration trop élevée car ils abaisseraient trop notablement la valeur de Tg.

De préférence, pour l'obtention d'articles photochromiques, on utilisera un mélange de monomères (II) dont l'un au moins sera choisi parmi les monomères du groupe (A) et au moins un autre sera choisi parmi les monomères (II) de longueur de chaîne inférieure à celles des monomères du groupe (A).

Il est remarquable de constater que les polymères obtenus à partir des compositions polymérisables selon l'invention sont rendus photochromisables sans l'ajout de monomères spécifiques tels que les plastifiants non polymérisables du type polyéthylèneglycoldibenzoate, tels que décrits dans le document WO-95/10790. Il s'agit là d'un avantage particulièrement intéressant de l'invention car de tels plastifiants non polymérisables posent des problèmes lors des

10

15

20

25

30

35

traitements ultérieurs des verres optiques (traitement sous vide, ...) qui sont donc évités dans le cas de l'invention.

Les compositions selon l'invention comprennent également un système d'amorçage de la polymérisation. Le système d'amorçage de polymérisation peut comporter un ou plusieurs agents d'amorçage de polymérisation thermique, ou photochimique ou encore, de préférence, un mélange d'agents d'amorçage de polymérisation thermique et photochimique. Ces agents d'amorçage sont bien connus dans la technique et on peut utiliser tout agent d'amorçage classique. Parmi les agents d'amorçage de polymérisation thermique utilisables dans la présente invention, on peut citer les péroxydes tels que le péroxyde de benzoyle, le péroxydicarbonate de cyclohexyle, et péroxydicarbonate d'isopropyle.

Parmi les photoamorceurs, on peut citer en particulier l'oxyde de 2,4,6-triméthylbenzoyldiphénylphosphine, la 1-hydroxycyclohexylephénylcétone, la 2,2-diméthoxy 1,2-diphényléthane 1-one, et les alkyles benzoyl éthers.

En général, les agents d'amorçage sont utilisés en proportion de 0,01 à 5 % en poids par rapport au poids total des monomères polymérisables contenus dans la composition. Comme indiqué précédemment, de préférence encore, la composition comprend à la fois un agent d'amorçage de polymérisation thermique et un photoamorceur.

Les compositions polymérisables selon l'invention peuvent également comporter des additifs classiquement utilisés dans des compositions polymérisables pour le moulage d'articles d'optique ou ophtalmiques, en particulier des verres de lunettes et des lentilles, dans des proportions classiques, à savoir des inhibiteurs, des colorants, des absorbeurs UV, des parfums, des déodorants, des antioxydants, des agents anti-jaunissement et des composés photochromiques.

Pour obtenir des articles d'optique ou ophtalmiques ayant des propriétés photochromiques, on peut incorporer un ou plusieurs composés photochromiques par tout moyen connu. On peut soit directement incorporer le composé ou les composés photochromiques WO 99/02574 PCT/FR98/01421

sous forme de pigment dans la composition polymérisable ou encore incorporer le ou les matériaux photochromiques dans le substrat polymère obtenu à partir des compositions polymérisables par un procédé bien connu d'imbibation et de transfert thermique.

On peut utiliser tout composé photochromique classique tel que des spirooxazines et des chromènes.

Dans les exemples suivants, sauf indication contraire, toutes les parties et pourcentages sont exprimés en poids, et les proportions des additifs, autres que les monomères polymérisables, sont exprimées par rapport au poids total des monomères polymérisables de la composition.

Exemple comparatif A et exemple 1

On a préparé les compositions polymérisables du Tableau I ci-dessous et on a coulé ces compositions entre deux moules plans présentant un écartement de 2 mm, puis on les a prépolymérisées pendant 3 secondes dans un four de photopolymérisation statique IST. Le moule était placé verticalement entre deux lampes dont l'éclairement était ajusté à 70 milliwatts / cm². Ces compositions étaient ensuite polymérisées 10 minutes dans un four dynamique de polymérisation UV assistée thermiquement à 120°C. Les moules ont été désassemblés et le substrat polymère biplan obtenu était recuit pendant deux heures à 60-120°C. Les propriétés physiques des substrats polymères sont également indiquées dans le Tableau I ci-dessous.

25

5

10

15

20

TABLEAUI

5		EXEMPLE COMPARATIF A	EXEMPLE 1
10	Monomères polymérisables Néopentylglycol diméthacrylate EBP2PODMA	100	- 100
15	Additifs Photoinitiateur CGI 1850 (CIBA) Absorbeur UV Cyasorb® UV 5411 (Cyanamid)	0,1 % 0,07 %	0,1 % 0,07 %
20	Indice n _d , 25°C Nombre d'Abbe	1,4983 54	1,4930 55
	Masse volumique, g/cm ³ Retrait, % Couleur	1,18 11,3 Jaune pâle	1,07 8,9 Incolore
25	Tg, °C Reprise d'eau, %	145 1,7	108 0,6

Le matériau polymérisé obtenu à partir de la composition selon l'invention présente une plus faible masse volumique que le matériau de l'exemple comparatif A.

La composition de l'exemple 1 présente des propriétés photochromiques supérieures à celles de l'exemple comparatif A.

Exemples comparatifs B et C et exemples 2 à 5

On a réalisé les substrats polymères à partir de compositions polymérisables selon l'invention comme précédemment. Les compositions et les propriétés des substrats obtenus sont indiquées dans le tableau II ci-dessous.

TABLEAUII

10

5

	Exemple comparatif B	Exemple comparatif C	Exemple 2	Exemple 3	Exemple 4	Exemple 5
EBP2PODMA	0	13	40	49	55	67
BPA5EODMA	24	22	20	14	18	17
PPG400DMA	76	65	40	37	27	16

0,12

0,07

0,2

0,13

0,07

0,2

0,15

0,07

0,2

0,155

0,07

0,2

0,16

0,07

0,2

Additifs

UV5411 absorbeur UV

antioxydant

<u>Propriétés</u>

photoamorceur

0,11

0,07

0,2

CGI1850

20

25

15

Indice, n _D , 25°C	1,4992	1,4993	1,5012	1,4975	1,5015	1,5023
Abbe	58	58	58	58	57	\$7
Masse volumique, g/cm ³	1,114	1,108	1,102	1,093	1,09	1,085
Colarabilité, Tv rouge, PS 20/10	22	29	32	35	40	45
Indice de jaune YI, 160/10	3,2	3,3	3,2	3,1	3,5	3,2
Essai d'insolation	ОК	OK	ок	ок	ок	ОК
Transmission Tv %	90,7	91	91,1	92	91,5	91,5
Coupure UV, nm	375	375	375	375	375	375
reprise eau, %	1,6	1,6	1,5	1,2	1,1	0,8
Choc, 12/10, -2,00 Test pratiqué sur un verre de 1,2 mm d'épaisseur centre	OK	ОК	ок	ок	ок	ОК
Tg (maximum tg δ), °C	50	63	75	90	95	100
Dureté, MPa, 25°C	30	62	76	82	95	100
Résistance à l'abrasion (Bayer)	(1,51)	(1,45)	(1,25)	(1,11)	(1,0)	(0,9)

30

10

15

EBP2PODMA: 2-éthyl-2-butyl-1,3-propanediol 2x-propoxylé diméthacrylate

PPG400DMA: polypropylèneglycol 400 diméthacrylate BPA5EODMA: Bisphénol-A 5-éthoxylé diméthacrylate

TPP: Triphénylphosphine (antioxydant)

Des résultats analogues ont été obtenus avec un système d'amorçage mixte UV et thermique. Le procédé de polymérisation comprend alors une prépolymérisation par les UV (ou prise en gel) de 3 secondes puis une polymérisation thermique dans une étuve à air (1h, 120°C) et le catalyseur utilisé est le TBPEH (éthyl-2-peréthanoate de butyl tertiaire) fourni par la société SPQ.

Les compositions 2 à 4 fournissent un excellent compromis entre les différentes propriétés. Dans tous les cas, les masses volumiques des substrats polymérisés obtenus sont très inférieures à celles du matériau de référence bas indice, CR39® (1,32), commercialisé par la société PPG Industries.

Les matériaux polymérisés obtenus à partir des compositions B et C sont déformés lors d'une opération de surfaçage.

Exemples 6 à 12

On a préparé et polymérisé comme précédemment, les compositions indiquées dans le Tableau III ci-dessous. Les propriétés des matériaux sont également données dans le Tableau III.

25

20

TABLEAUIII

	6	7	8	9	10	11	12
EBP2PODMA	80	60	60	60	60	60	60
D101			30				
PPG400DMA		30			20	20	
SR344				30			
DCPMA							30
CN131	20	10				l	5
SR368		-	10	10			3
CD501	·				20		<u> </u>
CD502						20	

10

5

Additifs

% CGI1850	0,15	0,15	0,15	0,15	0,15	0.15	0.15
% UV5411	0,07						
% TPP	0,2	0,2	0,2	0,2	0,2	0.2	0.2

15

Propriétés

Indice, n _D , 25°C	1,504	1,49	1,52	1,49	1,49	1,49	1,49
Abbe	57	58	55	58	57	57	58
Masse volumique, g/cm ³	1,09	1,1	1,1	1,09	1,09	1.09	1.08
colorabilité Tv rouge, PS 20/10	41,3	44	39	35	40	35	32
Tg, ℃	92	80	88	82	91	92,5	101

20

25

Monomères monofonctionnels:

- oligomère monoacrylate aromatique CN131 Cray Valley Monomères difonctionnels :
- Bisphénol A diméthacrylate diéthoxylé D101 Akzo
- Polyéthylène glycol 400 diacrylate SR344 Sartomer
- Dicyclopentadiène diméthacrylate DCPMA Shin Nakamura Monomères trifonctionnels :
- tris(2-hydroxyéthyl)isocyanurate triacrylate SR368 Sartomer
- Triméthylolpropane acrylate éthoxylé CD502 Sartomer
- Triméthylolpropane acrylate propoxylé CD501 Sartomer

30

35

Exemple comparatif D et exemples 13 à 16

On a préparé et polymérisé comme précédemment, les compositions indiquées dans le Tableau IV ci-après.

On a incorporé dans les substrats polymérisés obtenus des composés photochromiques (formulation T4-Gray de la société

Transitions Optical) par imbibation avec deux conditions d'imbibation à savoir :

- (a) 3 heures à 135°C, et
- (b) 6 heures à 140°C.

A titre de comparaison, on a également imbibé dans les conditions (a) un substrat CR-407 du commerce (polymère acrylique aromatique $n_D = 1,55$, Tg = 88°C).

On a déterminé la cinétique photochromique des substrats polymérisés imbibés à une température de 30°C.

Les substrats étaient irradiés pendant 15 minutes dans une cellule thermostatée à l'air, avec un rayonnement UV de 365 nm, $10W/m^2$ et 53.4 klux.

La décoloration a été effectuée dans le noir. Les résultats sont donnés dans le Tableau V.

TABLEAU IV

	Exemple comparatif D	Exemple 13	Exemple 14	Exemple 15
NPG2PODMA	100	-	-	-
EBP2PODMA	-	100	50	50
PPG400DMA	-	-	10	10
BPA4,8EODMA	-	-	30	30
BPA30EODMA	-		9	-
PEG600DMA	-	-	-	9
MBOL	-	-	1	1
amorceur CGI 1850	0,15	0,15	0,15	0,15
absorbeur UV UV5411	0,07	0,07	0,07	0,07
Indice de réfraction				
n_{D}	-	-	1,5	1,5
Abbe	-	-	57	58
Tg°C	119	108	90	86

30

5

10

15

20

25

NPG2PODMA: Néopentylglycol 2x-propoxylé diméthacrylate PPG400DMA: Polypropylèneglycol 400 diméthacrylate BPA4,8EODMA: Bisphénol A 4,8-éthoxylé diméthacrylate BPA30EODMA: Bisphénol A 30-éthoxylé diméthacrylate PEG600DMA: Polyéthylèneglycol 600 diméthacrylate

MBOL: Méthylbuténol (agent anti-jaune)

TABLEAUV

5
J

		ission %	Temps de décoloration		
	o minute	15 minutes	t 1/2(s)	t 3/4(s)	
Comparatif D (a)	91,2	41,9	122	662	
Comparatif D (b)	90,4	35,9	151	874	
Exemple 13 (a)	90,7	30,9	66	324	
Exemple 13 (b)	90	30,8	65	310	
Exemple 14 (a)	88,3	23,4	34	116	
Exemple 14 (b)	87,6	25,7	35	135	
Exemple 15 (a)	89,2	25,5	56	219	
Exemple 15 (b)	88	24.7	59	300	
CR 407 (a)	84	26	34	121	

La composition de l'exemple 14 présente des propriétés photochromiques supérieures ou comparables à celles du substrat CR407[®].

20

15

Un autre aspect important des compositions polymérisables selon l'invention est qu'elles se prêtent bien à la fabrication d'articles d'optique et ophtalmiques tels que des lentilles par la technique de surmoulage. Une technique de fabrication de lentilles par surmoulage sur la surface avant d'une préforme est décrite entre autre dans les documents US-A-5,531,940, US-5 372 755 et US-5 288 221.

La réalisation d'articles photochromiques par surmoulage est exposée plus particulièrement dans le document US-5 531 940.

25

Brièvement, cette technique de surmoulage consiste à couler une composition polymérisable en un verre organique de qualité optique dans l'intervalle ménagé entre un moule et la surface avant d'une préforme de lentille en verre organique de qualité optique et à polymériser la composition coulée pour former un revêtement polymérisé adhérent sur la surface de la lentille. La préforme de lentille peut être finie ou semi-finie et la surface revêtue de la préforme peut être éventuellement dépolie. Il est également possible d'effectuer le surmoulage sur la surface arrière de la lentille d'une préforme.

35

30

Pour mettre en évidence l'aptitude au surmoulage des compositions selon l'invention on a coulé entre la surface arrière d'une

10

préforme de lentille de 2mm d'épaisseur en différents verres organiques (y compris en un verre organique obtenu à partir d'une composition selon l'invention) et un moule en matériau inorganique des compositions photo-polymérisables selon l'invention et selon l'art antérieur. On a polymérisé ces compositions coulées par irradiation UV (entre deux lampes à mercure 70 mw/cm²) pendant 60 secondes. Les produits obtenus sont ensuite démoulés et fracturés avec un marteau. La couche polymérisée est considérée comme adhérant à la préforme si les morceaux ne présentent pas de rupture adhésive à l'interface entre la couche et la préforme. Les compositions sont données ci-après et les résultats récapitulés dans le tableau VI.

COMPOSITION 1 (selon l'invention)

	EBP2PODMA	50
15	PPG 400 DMA	19
	BPA 4,8 EODMA	30
	MBOL	1
	CGI 1850	0,1
	UV 5411	0,07
20		-,
CO	MPOSITION 2 (classique)	
	Tripropylèneglycol diméthacrylate (TPGDMA)	37,4
	PPG 400 DMA	48,5
	D 121	14,1
25	TPP	0,2
	CGI 1850	0,10

Les préformes de lentilles ont été obtenues en coulant dans un moule la composition choisie et en effectuant une prépolymérisation par voie photochimique de 3 secondes sous UV 70 mW/cm² suivi d'une polymérisation thermique à 120°C pendant 10 minutes. Après démoulage, on effectue un recuit de 2 heures à 120°C.

TABLEAUVI

		TINDEBAU VI		
Préforme	me de lentille Composition de surmoulage		Adhérence	
Composition	Face arrière dépolie			
2	non	2	non	
2	oui	2	non	
2	oui	CR39 (diéthylène-glycol bis(allyl carbonate)	non	
2	oui	BPA polyéthoxylé DMA	non	
1	non	2	oui	
1	non	1	oui	
<u>l</u>	non	BPA polyéthoxylé DMA	oui	

20

30

35

10

5

TPGDMA: Tripropylèneglycoldiméthacrylate

EBP2PODMA : 2-éthyl-2-butyl-1,3propanediol 2x-propoxylé diméthacrylate

BPA polyéthoxylé DMA : Bisphénol A polyéthoxylé diméthacrylate (Des compositions polymérisables à base de ces monomères sont décrites dans FR-A-2 699 541)

CR39[®]: Composition à base de diéthylèneglycol bis(allylcarbonate) commercialisée par PPG Industries.

Les propriétés physiques des substrats polymères ont été déterminées comme indiqué ci-après.

25 63.

L'indice de jaune a été mesuré selon la norme ASTM D 1925-3.

La résistance à l'abrasion Bayer a été déterminée selon la norme ASTM F 735-81.

La résistance au choc a été déterminée selon le test FDA américain (essai de la chute de bille) dans lequel on laisse tomber sur une lentille, une bille de 16g d'une hauteur de 1,27 m correspondant à une énergie de 200 mJ.

OK signifie que le verre est intact après le choc.

L'essai d'insolation consiste à soumettre des lentilles pendant 200 heures à une insolation dans les mêmes conditions avec un appareil SUNTEST HANAU émettant un rayonnement de 24,4 w/m² dans le domaine spectral de 300-400 nm et à mesurer l'indice de jaune (YI) avant et après irradiation. Le test est considéré comme positif (OK) si la différence de YI est inférieure ou égale à 1.

Mesure de la colorabilité

La mesure donnée est la valeur de la transmission mesurée dans le visible d'un verre de 2 mm d'épaisseur centre coloré par trempage dans un bain aqueux à 94°C dans lequel est dispersé un pigment rouge "disperse Red 13" de la société Eastman Kodak.

La mesure de la Tg est effectuée par DMA (Analyse mécanique dynamique) sur une éprouvette de 5,2 cm x 1 cm x 2 mm (épaisseur) plane.

L'essai est effectué en flexion 3 points.

Tg correspond au maximum du rapport

15

20

10

5

(module de perte) (module de conservation)

L'essai de reprise d'eau consiste à placer un morceau de lentille dans une étuve pendant 12 heures à 50°C. On pèse ensuite l'échantillon (mesure de la masse initiale) puis on l'immerge dans de l'eau distillée à 50°C, à pression atmosphérique pendant 12 heures.

Au bout des 12 heures on retire l'échantillon, on l'essuie et on le pèse (masse après immersion).

25

La valeur pour la reprise d'eau est donnée par : masse après immersion - masse initiale Reprise d'eau = · x 100

masse initiale

Les valeurs de dureté ont été mesurées au moyen d'un Microduromètre FISCHER équipé d'une pointe BERGOVITCH sur une lentille plane de 1,6 mm d'épaisseur.

D'une manière générale, sauf indication contraire, tous les essais ont été effectués sur des échantillons de 2 mm d'épaisseur.

REVENDICATIONS

- 1. Composition de monomères polymérisables, caractérisée en ce qu'elle comprend, par rapport au poids total des monomères polymérisables présents dans la composition :
 - 30 à 100 % d'un ou plusieurs monomères (I) de formule :

5

10

15

20

dans laquelle R^1 , R^2 , R' et R'' représentent, indépendamment les uns des autres, un atome d'hydrogène ou un radical méthyle, R_a et R_b , identiques ou différents, représentent chacun un groupe alkyle ayant 1 à 10 atomes de carbone à la condition que R_a et R_b ne représentent pas simultanément un groupe méthyle et m et n sont des entiers satisfaisant à la relation $2 \le m + n \le 20$;

- 0 à 70 % d'au moins un autre monomère polymérisable (II) par voie radicalaire, différent du monomère (I), tel qu'un substrat transparent résultant de la polymérisation de la composition ait une température de transition vitreuse satisfaisant à la relation $70^{\circ}\text{C} \leq \text{Tg} \leq 110^{\circ}\text{C}$; et
 - au moins un système d'amorçage de la polymérisation.

2. Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce que le ou les monomères (II) comportent une ou plusieurs fonctions (méth)acrylate et/ou un ou plusieurs groupes allyliques, de préférence deux fonctions méthacrylate, deux groupes allyliques ou une fonction méthacrylate et un groupe allylique.

2A

25

3. Composition selon la revendication 1 ou 2, caractérisée en ce que R_a et R_b représentent un groupe alkyle en C_2 à C_6 , de préférence éthyle, propyle ou butyle.

30

4. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée en ce que \mathbb{R}^1 et \mathbb{R}^2 sont des groupes \mathbb{CH}_3 .

10

15

20

25

30

35

- 5. Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce que le monomère (I) est le 2-éthyl-2-n-butyl-1,3-propanediol 2x-propoxylé diméthacrylate.
- 6. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisée en ce que le (ou les) monomère(s) (II) est (sont) choisi(s) parmi :
 - a) les monomères de formule

$$R^3$$
-O(R^5 O) R^4 (IIa)

dans laquelle R^3 est un radical (méth)acryloyle, R^4 est H, un radical (méth)acryloyle ou un radical hydrocarboné ayant 1 à 40 atomes de carbone, R^5 est un groupe alkylène en C_1 - C_5 et p est un entier de 2 à 50 ;

b) les monomères de formule :

$$R^6$$
-Y- R^7 (IIb)

où R^6 et R^7 représentent H, un groupe acryloyle ou un groupe (méth)acryloyle, l'un au moins de R^6 ou R^7 étant un groupe (méth)acryloyle, et Y est un radical alkylène ayant de 2 à 50 atomes de carbone ;

c) les monomères de formule :

$$R^{8}O(R^{10}O)_{\overline{q}} - \bigcirc - \bigcirc - \bigcap_{\substack{l \\ R_{e}}}^{R_{d}} - \bigcirc - \bigcirc OR^{11})_{r}OR^{9}$$
 (IIc)

dans laquelle R^8 et R^9 représentent un atome d'hydrogène, un groupe acryloyle ou un groupe méthacryloyle, à la condition que l'un au moins de R^8 ou R^9 soit un groupe (méth)acryloyle, R_d et R_e représentent H ou CH_3 , R^{10} et R^{11} représentent un groupe alkylène en C_1 - C_5 , et q et r sont tels que $q+r\geq 2$; et

- d) les di(allylcarbonate) de poly(alkylène) glycol et les monomères comportant une fonction méthacrylate et un groupe allylique.
- 7. Composition selon la revendication 6, caractérisée en ce que les monomères (IIa) sont choisis parmi les polyméthylène glycol mono et di(méth)acrylate, les polyéthylène glycol mono et

10

15

20

25

30

35

di(méth)acrylate, les polypropylène glycol mono et di(méth)acrylate, les alcoxy polyméthylène glycol mono et di(méth)acrylate, les alcoxy polyéthylène glycol mono et di(méth)acrylate, les alcoxy polypropylène glycol mono et di(méth)acrylate et les polyéthylène glycol polypropylène glycol mono et di(méth)acrylate.

- 8. Composition selon la revendication 6, caractérisée en ce que dans la formule (IIc), R_d et R_e représentent CH_3 et R^{10} et R^{11} sont des groupes éthylène ou propylène.
- 9. Composition selon la revendication 6, caractérisée en ce qu'elle comprend un ou plusieurs monomères (II) choisis parmi le groupe (A) de monomères à longues chaînes, ce groupe (A) étant constitué:
- des monomères de formule (IIa), dans laquelle p peut prendre les valeurs de 10 à 50 ;
- des monomères de formule (IIb) dans laquelle Y est un groupe alkylène de 10 à 50 atomes de carbone ; et
 - des monomères de formule (IIc) pour lesquels $q + r \ge 15$.
- 10. Composition selon la revendication 9, caractérisée en ce que le ou les monomères du groupe (A) représentent 5 à 15 % en poids des monomères copolymérisables de la composition.
- 11. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, caractérisée en ce que le ou les monomère (II) sont choisis parmi le polypropylène glycol 400 diméthacrylate, le polyéthylèneglycol 600-diméthacrylate, le bisphénol A diéthoxy diméthacrylate, le bisphénol A 5-éthoxylé diméthacrylate, le bisphénol-A 4,8-éthoxylé diméthacrylate, le bisphénol-A 30 éthoxylé diméthacrylate, l'oligomère monoacrylate aromatique, le dicyclopentadiène diméthacrylate, le tri(2-hydroxyéthyl)isocyanurate triacrylate, triméthylolpropane acrylate éthoxylé, le triméthylolpropane acrylate propoxylé, le di(allylcarbonate) de diéthylène glycol méthacrylate d'allyle.
- 12. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisée en ce que le système d'amorçage de polymérisation comprend un ou plusieurs amorceurs thermiques, un ou plusieurs photoamorceurs ou un mélange d'un ou plusieurs amorceurs

thermiques et d'un ou plusieurs photoamorceurs.

- 13. Substrat polymère transparent obtenu par polymérisation d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 12.
- 14. Article d'optique ou ophtalmique comprenant un substrat polymère selon la revendication 13.
- 15. Article d'optique ou ophtalmique selon la revendication 13, caractérisé en ce que le substrat polymère est surmoulé sur une surface d'une préforme en verre organique transparent.
- 16. Article d'optique ou ophtalmique selon l'une quelconque des revendications 14 ou 15, caractérisé en ce qu'un pigment photochromique est incorporé dans le substrat qui le constitue en tout ou partie.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter nal Application No PCT/FR 98/01421

A. CLASSIF IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER C08F222/10 C08F220/28 C08F220/	'30 G02B1/04	
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classifica	ition and IPC	
B. FIELDS			
Minimum do IPC 6	cumentation searched (classification system followed by classification COSF GO2B	n symbols)	:
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the extent that $\mathbf s$	uch documents are Included in the fields sea	rched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search terms used)	
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rela	evant passages	Relevant to claim No.
Υ	WO 95 11219 A (PERSTORP AB ;SOER (SE)) 27 April 1995 cited in the application see claims 5-7	ENSEN KENT	1
Y	US 5 583 191 A (KAWAI TOSHIYASU 10 December 1996 cited in the application see the whole document	ET AL)	1-16
A	FR 2 699 541 A (ESSILOR INT) 24 cited in the application see the whole document	June 1994	1-16
Y	EP 0 691 550 A (TOKUYAMA CORP) 10 January 1996 see the whole document		1-16
		-/	
X Furt	ther documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed	in annex.
° Special co	stagories of cited documents :	"T" later document published after the inte	rnational filing date
	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or th	the application but
"E" earlier	document but published on or after the international	invention "X" document of particular relevance; the	
which	date ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publicationdate of another in or other special reason (as specified)	cannot be considered novel or canno involve an inventive step when the do "Y" document of particular relevance; the	t be considered to ocument is taken alone claimed invention
"O" docum	nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	cannot be considered to involve an in document is combined with one or m menta, such combination being obvio in the art.	ore other such docu-
	ent published prior to the international filing date but than the priority date claimed	"&" document member of the same patent	t family
Date of the	actual completion of theinternational search	Date of mailing of the international sec	arch report
2	2 October 1998	12/10/1998	
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2	Authorized officer	
	NL - 2280 MV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Kaumann, E	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter nal Application No
PCT/FR 98/01421

18 July 1990 see page 2, line 1 - page 4, line 41; claims		PCI/FR 98/01421		
A EP 0 378 144 A (CIBA GEIGY AG) 18 July 1990 see page 2, line 1 - page 4, line 41; claims A EP 0 376 254 A (MITSUBISHI RAYON CO) 4 July 1990 see page 2, line 52 - page 7, line 17;	laim No	Relevant to claim N		
18 July 1990 see page 2, line 1 - page 4, line 41; claims A EP 0 376 254 A (MITSUBISHI RAYON CO) 4 July 1990 see page 2, line 52 - page 7, line 17;		Projeta in to dain to	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Category "
A EP 0 376 254 A (MITSUBISHI RAYON CO) 1-16 4 July 1990 see page 2, line 52 - page 7, line 17;	5	1-16	18 July 1990 see page 2, line 1 - page 4, line 41;	A
	6	1-16	EP 0 376 254 A (MITSUBISHI RAYON CO) 4 July 1990 see page 2, line 52 - page 7, line 17;	A

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

...romation on patent family members

intern al Application No PCT/FR 98/01421

	document parch report	t	Publication date		atent family member(s)		Publication date
WO 951	1219	Α	27-04-1995	AU	8007994	A	08-05-1995
US 558	33191	Α	10-12-1996	CN	1109480	A	04-10-1995
				DE	69406258	D	20-11-1997
				DE	69406258	T	12-02-1998
				EP	0661307		05-07-1995
				JP	8106001		23-04-1996
				JP	8104721		23-04-1996
			·	US	5663264	A	02-09-1997
FR 269	9541	A	24-06-1994	AU	665473		04-01-1996
				AU	5254893		07-07-1994
				BR	9305174		26-07-1994
				CA	2112000		23-06-1994
				DE	69313997	D	23-10-1997
				DE	69313997	T	19-02-1998
				DK	605293	Ţ	14-04-1998
				EP	0605293	A	06-07-1994
				ES	2106991	Ţ	16-11-1997
				JP	7238120		12-09-1995
				US	5442022		15-08-1995
				US	5545828		13-08-1996
				US	5702825	<u>~</u>	30-12-1997
EP 06	91550	A	10-01-1996	JP	8020615		23-01-1996
				AU	692257		04-06-1998
				AU			18-01-1996
				US	5556931 		17 - 09-1996
EP 0378144	Α	18-07-1990	CA	2007295		10-07-1990	
			DE	69017477		13-04-1995	
				DE	69017477		20-07-1995
				ES	2068922		01-05-1995
			,	JP	2228312	A 	11-09-1990
EP 03	76254	Α	04-07-1990	JP	3135501		10-06-1991
				US	5015524	Α	14-05-1991

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

PCT/FR 98/01421

			·
A. CLASSE CIB 6	C08F222/10 C08F220/28 C08F220/3	0 G02B1/04	
Seion la cla	ssification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classific	ation nationale et la CIB	
	NES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE		····
	tion minimale consultée (système de classification suivi des symboles d	e classement)	
CIB 6	COSF GO2B		
Documenta	tion consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où d	ces documents relèvent des domaines et	ir lesqueis a porté la recherche
Base de doi utilisés)	nnées electronique consultée au cours de la recherche internationale (n	om de la base de données, et si cela est	réalisable, termes de recherche
C. DOCUM	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie '	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, findication de	es passages pertinents	no. des revendications visées
Y	WO 95 11219 A (PERSTORP AB ;SOEREN (SE)) 27 avril 1995 cité dans la demande voir revendications 5-7	SEN KENT	1
Y	US 5 583 191 A (KAWAI TOSHIYASU E 10 décembre 1996 cité dans la demande voir le document en entier	T AL)	1-16
A	FR 2 699 541 A (ESSILOR INT) 24 ju cité dans la demande voir le document en entier	in 1994	1-16
Y	EP 0 691 550 A (TOKUYAMA CORP) 10 janvier 1996 voir le document en entier		1-16
	-/		
X Voir	la suite du cadre C pour la finde la liste des documents	Les documents de tamilles de bre	wets sont indiqués en annexe
° Catégorie	s spéciales de documents cités:	document ultérieur publié après la date	de dépôt international ou la
	ent définissant l'état général de latechnique, non	date de priorité et n'appartenenant pa technique pertinent, mais cité pour co	is à l'état de la
1	déré comme particulièrement pertinent ent antérieur, mais publié à la date dedépôt international	ou la théorie constituant la base dell'i	nvention
	rès cette date "? ent pouvant jeter un doute sur une revendcation de	(" document particulièrement pertinent; i être considérée comme nouvelle ou	comme impliquant une activité
[priorite	á ou citá nour déterminer la date denublication d'une	inventive par rapport au document co document particulièrement pertinent; i	Invention revendiquée
"O" docum	rent se référant à une divulgation orale, à un usage, à	ne peut être considérée comme impl forsque le document est associé à ur	iquant uneactivité inventive lou plusieurs autres
	xposition ou tous autres moyens ent publié avant la date de dépôtintemational, mais	documents de même nature, cette co pour une personne du métier	mbinaison étant évidente
postér		t" document qui fait partie de la même fa Date d'expédition du présent rapport e	
1	e octobre 1998	12/10/1998	of the state of th
Nom et adre	esse postale de l'administrationchargée de la recherche internationale	Fonctionnaire autorisé	
	Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk		
}	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Kaumann, E	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dem Internationale No PCT/FR 98/01421

		CT/FR 98	701421
	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie '	Identification des documents cités, avec.le cas échéant. l'indicationdes passages pertine	ents	no, des revendications visées
A	EP 0 378 144 A (CIBA GEIGY AG) 18 juillet 1990 voir page 2, ligne 1 - page 4, ligne 41; revendications		1-16
A	EP 0 376 254 A (MITSUBISHI RAYON CO) 4 juillet 1990 voir page 2, ligne 52 - page 7, ligne 17; revendications		1-16
	·		

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de families de brevets

Dem Internationale No PCT/FR 98/01421

Document brevet cité u rapport de recherche		Date de publication		mbre(s) de la lle de brevet(s)	Date de publication
WO 9511219	A	27-04-1995	AU	8007994 A	08-05-1995
US 5583191	Α	10-12-1996	CN	1109480 A	04-10-1995
. •		F	DE	69406258 D	20-11-1997
			DE	69406258 T	12-02-1998
			EP	0661307 A	05-07-1995
			JP	8106001 A	23-04-1996
			JP	8104721 A	23-04-1996
			US	5663264 A	02-09-1997
FR 2699541	Α	24-06-1994	AU	665473 B	04-01-1996
			AU	5254893 A	07-07-1994
			BR	9305174 A	26-07-1994
			CA	2112000 A	23-06-1994
			DE	69313997 D	23-10-1997
			DE	69313997 T	19-02-1998
			DK	605293 T	14-04-1998
			EP	0605293 A	06-07-1994
			ES	2106991 T	16-11-1997
			JP	7238120 A	12-09-1995
			US	5442022 A	15-08-1995 13 - 08-1996
			US	5545828 A 5702825 A	30-12-1997
	·		US 	5/UZ8Z5 A 	30-12-1997
EP 0691550	A	10-01-1996	JP	8020615 A	23-01-1996
			AU	692257 B	04-06-1998
			AU	2480195 A	18-01-1996
			US	5556931 A	17-09-1996
EP 0378144	Α	18-07-1990	CA	2007295 A	10-07-1990
			DE	69017477 D	13-04-1995
•			DE	69017477 T	20-07-1995
			ES	2068922 T	01-05-1995
			JP	2228312 A	11-09-1990
EP 0376254	Α	04-07-1990	JP	3135501 A	10-06-1991
			บร	5015524 A	14-05-1991